(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-292878 (P2003-292878A)

(43)公開日 平成15年10月15日(2003.10.15)

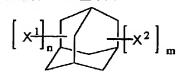
(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FI	デーマュート* (参考)
C 0 9 D 147/00		C 0 9 D 147/00	4 J 0 3 8
4/00		4/00	5F058
5/25		5/25	5 G 3 0 5
149/00		149/00	
H01B 3/30		H 0 1 B 3/30	M
	審查請求		 (全 9 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願2003-9635(P2003-9635)	(71) 出顧人 000002093	
		住友化学工	業株式会社
(22)出顧日	平成15年1月17日(2003.1.17)	大阪府大阪市	市中央区北浜4丁目5番33号
		(72)発明者 吉田 祐司	
(31)優先権主張番号	特顧2002-23205 (P2002-23205)	茨城県つくん	ず市北原 6 住友化学工業株式
(32)優先日	平成14年1月31日(2002.1.31)	会社内	
(33)優先権主張国	日本 (JP)	(72)発明者 国見 信孝	
			ず市北原 6 住友化学工業株式
		会社内	
		(74)代理人 100093285	
		弁理士 久任	早山 隆 (外2名)
			KH (E 0/21)
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 絶縁膜形成用塗布液

(57)【要約】

【課題】比誘電率が低い絶縁性能に優れた絶縁膜を形成 し得る絶縁膜形成用塗布液を提供する。

【解決手段】[1]式(1)で示される化合物及び式(1)で示される化合物を重合して得られる樹脂からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有してなることを特徴とする絶縁膜形成用塗布液。



(1)

[2] [1] 記載の塗布液を基板に塗布し、熱処理する ことを特徴とする絶縁膜の形成方法。

[3] [1] 記載の塗布液を基板に塗布し、熱処理を行い、3次元架橋することを特徴とする絶縁膜の形成方法。

(2)

【特許請求の範囲】

【請求項1】式(1)で示される化合物及び式(1)で示される化合物を重合して得られる樹脂からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有してなることを特徴とする絶縁膜形成用塗布液。

1

$$\left[\begin{array}{c|c} x^{1} \\ \end{array}\right]_{m} x^{2}$$

(1)

(式中、 X^1 は、炭素数 $2\sim 6$ のアルケニル基、炭素数 $2\sim 6$ のアルキニル基、式 (2) で示される 1 価の有機基を表わし、互いに同一でも異なっていてもよく、 X^2 は、水素原子またはハロゲン原子を表わすか、水酸基、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 6$ のアルキカシ基、フェノキシ基、または置換されていてもよいアリール基を表わし、複数の場合は互いに同一でも異なっていてもよく、1 は $2\sim 1$ 6 の整数を表わし、1 1 1 (2)

(式中、 Y^1 は、炭素数 $2\sim6$ のアルケニレン基または *

* 炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基を表わし、A r^{-1} は置換されていてもよいアリール基を表わす。)

$$-Y^2-A r^2-(Y^3-A) p$$
 (3)

(式中、 Y^2 は、直接結合、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキレン基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基、または炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基を表わし、 Y^3 は、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキレン基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基、または炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基を表わし、 Y^2 、 Y^3 のいずれかが炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基または炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基であり、Pは $1 \sim 5$ の整数であり、 $A r^2$ は置換されていてもよいアリーレン基を表わし、Aは水素原子を表わすか、置換されていてもよいアリール基を表わし、Pが 2以上の場合、 Y^3 およびAは同一でも異なっていてもよい。)

【請求項2】 X^1 が、炭素数2~6のアルキニル基、 Y^1 が炭素数2~6のアルキニレン基である式(2)で示される1価の有機基、または Y^2 、 Y^3 のいずれかが炭素数2~6のアルキニレン基である式(3)で示される1価の有機基である請求項1記載の塗布液。

【請求項3】 X¹が、下記の群から選ばれる1 価の有機 基である請求項1または2記載の塗布液。

$$-c = c - Ar^{1}$$
 $-Ar^{2}(-c = cA)_{p}$ $-c = c - Ar^{2}(-c = cA)_{p}$

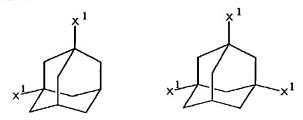
(式中、 Ar^1 、 Ar^2 、A、pは、前記と同じものを表 ※【請求項4】 X^1 が、下記の群から選ばれる1 価の有機す。) ※ 基である請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載の塗布液。

$$-C = C + C =$$

(式中、q、r、s、t は、それぞれ独立に、 $0\sim5$ の整数を表わし、q+r は、 $1\sim5$ であり、s+t は、 $0\sim5$ である。)

【請求項5】 X^1 が、下記の群から選ばれる1価の有機基である請求項 $1\sim4$ のいずれかに記載の途布液。

【請求項6】式(1)で示される化合物が、下記式から 10 選ばれる化合物である請求項1~5のいずれかに記載の 塗布液。



(式中、XIは、前記と同じ基を表わす。)

【請求項7】請求項1~6のいずれかに記載の塗布液を 基板に塗布し、熱処理することを特徴とする絶縁膜の形 成方法。

【請求項8】請求項1~6のいずれかに記載の塗布液を 基板に塗布し、熱処理を行い、3次元架橋することを特 徴とする絶縁膜の形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、絶縁膜形成用塗布 液に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、半導体デバイスは配線微細化に伴い、電子信号の伝達速度が遅くなる、いわゆる配線遅延が問題となっている。配線遅延の問題を解決するためには、配線自体の性能向上、配線間の干渉を低減するなどの方策が挙げられる。配線間の干渉を低減する方法としては、絶縁膜の性能向上が挙げられる。絶縁膜の性能向上のため、より比誘電率が低い絶縁膜の開発が望まれている。

【0003】比誘電率は、電子分極性に比例することが 40 知られているので、電子分極率が低い有機材料が注目されている。電子分極率が低い有機材料としては、ベンゾシクロプテン系のポリマーが知られているが、該ポリマーの比誘電率は2.6であり(非特許文献1参照)、絶縁性能は十分なものではなかった。よって、絶縁性能に優れた絶縁膜を形成し得る強布液の開発が望まれていた。

[0004]

【非特許文献 1】 ファインケミカル, Vol. 28 (No. 14), pl6, (1999)

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、比誘 電率が低い絶縁性能に優れた絶縁膜を形成し得る絶縁膜 形成用塗布液を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記したような問題を解決し得る絶縁膜形成用塗布液を見出すべく、鋭意検討を重ねた結果、アダマンタン誘導体及びアダマンタン誘導体を重合して得られる樹脂からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有してなる塗布液が、比誘電率が低い絶縁膜を形成し得ることを見出し、本発明を完成させるに至った。

【0007】即ち、本発明は、式(1)で示される化合物及び式(1)で示される化合物を重合して得られる樹脂からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有してなることを特徴とする絶縁膜形成用塗布液を提供するものである。

$$\left[\begin{array}{c|c} x^1 \end{array}\right]_m$$

(1)

30

(式中、 X^1 は、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニル基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニル基、式(2)で示される 1 価の有機基、または式(3)で示される 1 価の有機基を表わし、互いに同一でも異なっていてもよく、 X^2 は、水素原子またはハロゲン原子を表わすか、水酸基、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキカシ基、フェノキシ基、または置換されていてもよいアリール基を表わし、複数の場合は互いに同一でも異なっていてもよく、 $1 \sim 10$ の整数を表わし、 $1 \sim 10$ の整数を表わし、 $1 \sim 10$ の整数を表わし、 $1 \sim 10$ の

(式中、 Y^1 は、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基または 炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基を表わし、A r^1 は置換 されていてもよいアリール基を表わす。)

$$-Y^2-A r^2-(Y^3-A) p$$
 (3)

(式中、Y²は、直接結合、炭素数1~6のアルキレン 基、炭素数2~6のアルケニレン基、または炭素数2~ 6のアルキニレン基を表わし、Y³は、炭素数1~6の アルキレン基、炭素数2~6のアルケニレン基、または 5

炭素数 $2\sim6$ のアルキニレン基を表わし、 Y^2 、 Y^3 のいずれかが炭素数 $2\sim6$ のアルケニレン基または炭素数 $2\sim6$ のアルキニレン基であり、pは $1\sim5$ の整数であり、A r^2 は置換されていてもよいアリーレン基を表わし、A は水素原子を表わすか、置換されていてもよいアリール基を表わし、p が 2 以上の場合、 Y^3 およびA は同一でも異なっていてもよい。)

[0008]

【発明の実施の形態】本発明の絶縁膜形成用塗布液は、上記式(1)で示される化合物、及び式(1)で示される化合物を重合して得られる樹脂からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有してなる。ここで、 X^1 は、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数2~6のアルキニル基、上記式(2)で示される1価の有機基、または上記式(3)で示される1価の有機基を表わし、互いに同一でも異なっていてもよい。 X^1 は、炭素数2~6のアルキニル基、式(2)で示される1価の有機基または式

(3)で示される1価の有機基であることが好ましい。 炭素数2~6のアルケニル基としては、例えば、ビニル 基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基、ブタジニル 20 基、ヘキセニル基などが挙げられ、二重結合の位置は特 に限定されるものではない。炭素数2~6のアルキニル 基としては、例えば、エチニル基、プロピニル基、ブチ ニル基、ヘキシニル基などが挙げられ、三重結合の位置 は特に限定されるものではない。

【0009】式(2)で示される1価の有機基のY¹としては、例えば、ピニレン基、プロペニレン基、プテニレン基などの炭素数2~6のアルケニレン基、ブタジニレン基、プロピニレン基、ブチニレン基、ブタジニレン基などの炭素数2~6のアルキニレン基が挙げられる。

【0010】 Ar^{1} は、置換されていてもよいアリール基 を表わし、具体例としては、フェニル基、メチルフェニ ル基、ジメチルフェニル基、エチルフェニル基、ジエチ ルフェニル基、トリメチルフェニル基、テトラメチルフ ェニル基、ペンタメチルフェニル基、ヒドロキシフェニ ル基、メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、フェ ノキシフェニル基、フルオロフェニル基、クロロフェニ ル基、プロモフェニル基、ヨードフェニル基、ニトロフ ェニル基、シアノフェニル基、カルボキシフェニル基、 メチルオキシカルポニルフェニル基、アミノフェニル 基、ナフチル基、メチルナフチル基、ジメチルナフチル 基、エチルナフチル基、ジエチルナフチル基、トリメチ ルナフチル基、テトラメチルナフチル基、ペンタメチル ナフチル基、ヒドロキシナフチル基、メトキシナフチル 基、エトキシナフチル基、フェノキシナフチル基、フル オロナフチル基、クロロナフチル基、プロモナフチル 基、ヨードナフチル基、ニトロナフチル基、シアノナフ チル基、カルポキシナフチル基、メチルオキシカルポニ ルナフチル基、アミノナフチル基、ピフェニル基、アン 50 トラセニル基などが挙げられる。

【0011】式(3)で示される1価の有機基の Y^2 は、直接結合、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキレン基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基、または炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基を表わす。炭素数 $1 \sim 6$ のアルキレン基としては、例えば、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ヘキシレン基などが挙げられる。炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニレン基としては、前記と同じ基が挙げられる。

「 $\{0\ 0\ 1\ 2\}\ Y^3$ は、炭素数 $2\sim 6$ のアルケニル基または 炭素数 $2\sim 6$ のアルキニル基を表わす。 p は $1\sim 5$ の整 数を表し、 p は 1 または 2 であることが好ましい。 炭素 数 $2\sim 6$ のアルケニル基、炭素数 $2\sim 6$ のアルキニル基 としては、前記と同じ基が挙げられる。

【0013】 Ar^2 は、置換されていてもよいアリーレン 基を表し、具体例としては、フェニレン基、メチルフェ ニレン基、ジメチルフェニレン基、エチルフェニレン 基、ジエチルフェニレン基、トリメチルフェニレン基、 テトラメチルフェニレン基、ペンタメチルフェニレン基 などのアルキルフェニレン基、メトキシフェニレン基、 エトキシフェニレン基などのアルコキシフェニレン基、 フルオロフェニレン基、クロロフェニレン基、プロモフ ェニレン基、ヨードフェニレン基などのハロフェニレン 基、メチルナフチレン基、ジメチルナフチレン基、エチ ルナフチレン基、ジエチルナフチレン基、トリメチルナ フチレン基、テトラメチルナフチレン基、ペンタメチル ナフチレン基などのアルキルナフチレン基、メトキシナ フチレン基、エトキシナフチレン基などのアルコキシナ フチレン基、フルオロナフチレン基、クロロナフチレン 基、プロモナフチレン基、ヨードナフチレン基などのハ ロナフチレン基、ヒドロキシフェニレン基、フェノキシ フェニレン基、ニトロフェニレン基、シアノフェニレン 基、カルポキシフェニレン基、メチルオキシカルポニル フェニレン基、アミノフェニレン基、ナフチレン基、ヒ ドロキシナフチレン基、フェノキシナフチレン基、ニト ロナフチレン基、シアノナフチレン基、カルポキシナフ チレン基、メチルオキシカルポニルナフチレン基、アミ ノナフチレン基、ピフェニレン基、アントラセレン基な どが挙げられる。

「【0014】Aは、水素原子または置換されていてもよいアリール基を表わす。置換されていてもよいアリール基としては、前記と同じものが挙げられる。

【0015】 X^1 は、重合時の反応性が高くなるため、 炭索 - 炭素 3 重結合を含むことが好ましい。 X^1 が炭素 数 $2\sim6$ のアルキニル基、 Y^1 が炭素数 $2\sim6$ のアルキ ニレン基である式(2)で示される 1 価の有機基または Y^2 、 Y^3 のいずれかが炭素数 $2\sim6$ のアルキニレン基で ある式(3)で示される 1 価の有機基であることが好ま しい。

【0016】X¹は下記の群から選ばれる1価の有機基

(5)

であることがより好ましい。 ---с≡сн

$$-c = c - Ar^{1}$$
 $-Ar^{2}(c = cA)_{R}$ $-c = c - Ar^{2}(c = cA)_{R}$

式中、Arl、Ar2、A、pは、前記と同じものを表わ す。X¹が下記の群から選ばれる1価の有機基である場 合、アルキニレン基同士が反応し、化学構造が芳香環、 ポリビニレン骨格またはポリアセチレン骨格となるた め、得られる絶縁膜の機械的強度が高くなり、より好ま*

*しい。

【0017】X1は、分極性が低く、比誘電率が低い絶縁 膜が得られるため、下記の群から選ばれる1価の有機基 であることがさらに好ましい。

8

$$-C = CH$$

$$C = CH$$

式中、q、r、s、t は、それぞれ独立に、 $0 \sim 5$ の整 数を表わし、q+rは $1\sim5$ であり、s+tは $0\sim5$ 以 下である。

【0018】X1は、下記の群から選ばれる1価の有機基※

※であることが特に好ましい。下記の群から選ばれる1価 の有機基は、原料であるアセチレン、エチニルペンゼ ン、ジフェニルアセチレン、エチニルジフェニルアセチ レンの入手が容易であるため、特に好ましい。

【0019】X²は、水素原子またはハロゲン原子を表 わすか、水酸基、炭素数1~6のアルキル基、炭素数1 いてもよいアリール基を表わし、互いに同一でも異なっ ていてもよい。ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩 索原子、臭索原子、ヨウ索原子が挙げられる。炭素数1 ~6のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル 基、プロピル基、プチル基、ヘキシル基等が挙げられ る。炭素数1~6のアルキコシ基としては、例えば、メ トキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、プトキシ基、ヘ キソキシ基等が挙げられる。置換されていてもよいアリ ール基としては、例えば、メチルフェニル基、ジメチル フェニル基、エチルフェニル基、ジエチルフェニル基、50 基、ヒドロキシフェニル基、フェノキシフェニル基、ニ

トリメチルフェニル基、テトラメチルフェニル基、ペン タメチルフェニル基などのアルキルフェニル基、メトキ ~6のアルキコシ基、フェノキシ基、または置換されて 40 シフェニル基、エトキシフェニル基などのアルコキシフ ェニル基、フルオロフェニル基、クロロフェニル基、ブ ロモフェニル基、ヨードフェニル基などのアルコキシフ ェニル基、メチルナフチル基、ジメチルナフチル基、エ チルナフチル基、ジエチルナフチル基、トリメチルナフ チル基、テトラメチルナフチル基、ペンタメチルナフチ ル基などのアルキルナフチル基、メトキシナフチル基、 エトキシナフチル基などのアルコキシナフチル基、フル オロナフチル基、クロロナフチル基、プロモナフチル 基、ヨードナフチル基などのハロナフチル基、フェニル

g

トロフェニル基、シアノフェニル基、カルボキシフェニル基、メチルオキシカルボニルフェニル基、アミノフェニル基、ナフチル基、ヒドロキシナフチル基、フェノキシナフチル基、ニトロナフチル基、シアノナフチル基、カルボキシナフチル基、メチルオキシカルボニルナフチル基、アミノナフチル基、ピフェニル基、アントラセニル基等が挙げられる \mathbf{X}^2 は、水案原子、水酸基、置換されていてもよいアリール基であることが好ましく、より好ましくは水案原子である。また、 \mathbf{n} は $\mathbf{2}\sim \mathbf{1}$ 6 の整数を表わし、 $\mathbf{m}=\mathbf{1}$ 6 $-\mathbf{n}$ である。

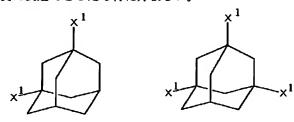
【0020】式(1)で示される化合物のうち、アダマ ンタンのメチレン基に置換基にX²を有する化合物は、 例えば、アダマンタンのメチレン基を硫酸、硝酸、発煙 硫酸等の強酸で酸化してカルボニル基とし、水素化する ことにより、 X^2 が水酸基であるものを製造できる。更 に、この水酸基を塩素、臭素、ヨウ素等によりハロゲン 化することにより、 X^2 がハロゲン原子であるものを製 造することができる。該ハロゲン原子と反応可能な炭素 数1~6のアルキルリチウム、アリールリチウム、炭素 数1~6のアルコール、フェノールを反応させることに 20 より、X2がアルキル基、アリール基、アルコキシ基、 フェノキシ基であるものを製造することができる。式 (1) で示される化合物のうち、アダマンタンのメチレ ン基に置換基にXlを有する化合物は、例えば、アダマ ンタンのメチレン基を硫酸、硝酸、発煙硫酸等の強酸で 酸化し、これを塩素、臭素、ヨウ素等によりハロゲン化 し、該ハロゲン原子と、エチレン、プロピレン、プチレ ン等の炭素数2~6アルケン類、アセチレン、プロピニ ン等の炭素数2~6のアルキン類に対しては、その不飽 和基に結合する水素原子、(2)~(3)式で示される 基は、Y¹、Ar¹、Y²、Ar²に直接結合する水素原子 をリチウム等で活性化したものとを反応することにより 製造することができる。

【0021】また、式(1)で示される化合物のうち、アダマンタンの橋かけメチン基に置換基 X^1 および/または X^2 を有する化合物は、例えば、アダマンタンの橋かけメチン基を塩素、臭素、ヨウ素等によりハロゲン化し、 X^1 -Hおよび/または X^2 -Hとカップリング反応することにより製造することができ、 X^1 -Hおよび/または X^2 -Hの水素原子をリチウム、アルミニウム、チタン、アンチモン等の金属イオンで活性化させていてもよい。

【0022】前記カップリング反応のなかで、橋かけメチン基に置換基 X^1 を有する化合物を製造する反応は、塩化アルミニウム、塩化スズ、塩化アンチモン、塩化チタン、臭化アルミニウム、臭化スズ、臭化アンチモン、臭化チタン等のルイス酸を触媒として用いることが好ましく、該触媒に加えてt-プチルクロリド、t-プチルプロミド、t-プチルヨージド等を共存させることがより好ましい。

10

【0023】出発原料であるアダマンタン誘導体として、アダマンタンが工業的に入手しやすく、アダマンタン分子のメチン基が反応性が高いため、式(1)で示される化合物は下記の化合物であることが好ましい。X¹基はアダマンタン1分子に対して2~3個であることが簡便に製造できるため特に好ましい。



【0024】本発明の絶縁膜形成用塗布液は、式(1) で示される化合物、該化合物を重合して得られる樹脂、 またはこれらの混合物を有機溶剤に溶解することによっ て得ることができる。式(1)で示される化合物を重合 する方法としては、公知の重合方法を適用することが可 能であり、例えば、過酸化ベンゾイル、t-プチルパーオ キシド、アゾビスイソプチロニトリル等のラジカル開始 剤によるラジカル重合、硫酸、リン酸、トリエチルアル ミニウム、塩化タグステン等の触媒によるカチオン重 合、リチウムナフタレン等の触媒によるアニオン重合、 光照射等の光ラジカル重合などを挙げることができる。 重合は、通常、X¹同士が反応することにより進行す る。得られる樹脂の具体例としては、ポリ(ジエチニル アダマンタン)、ポリ(トリエチニルアダマンタン)、 ポリ (テトラエチニルアダマンタン) ポリ (ビス (エチ ニルフェニル)アダマンタン)、ポリ(トリス(エチニ ルフェニル) アダマンタン)、ポリ(ビス(ジエチニル フェニル) アダマンタン)、ポリ(トリス(ジエチニル フェニル)アダマンタン)、ポリ(ビス(エチニルフェ ニルエチニル)アダマンタン)、ポリ(トリス(エチニ ルフェニルエチニル) アダマンタン) 等が挙げられる。 【0025】用いられる有機溶剤は、特に限定されない が、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノー ル、1-プタノール、2-プタノール、1-ヘキサノー ル、2-エトキシメタノール、3-メトキシプロパノー ル等のアルコール系溶剤:アセチルアセトン、メチルエ チルケトン、メチルイソプチルケトン、2-ペンタノ ン、3-ペンタノン、2-ヘプタノン、3-ヘプタノン 等のケトン系溶剤;酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸プ チル、酢酸イソプチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸エ チル、プロピオン酸プロピル、プロピオン酸プチル、プ ロピオン酸イソプチル、プロピレングリコールモノメチ ルエーテルアセテート、乳酸メチル、乳酸エチル、γプ チロラクトン等のエステル系溶剤;ジイソプロピルエー テル、ジプチルエーテル、エチルプロピルエーテル、ア ニソール、フェネトール、ペラトロール等のエーテル系 溶剤:メシチレン、エチルペンゼン、ジエチルペンゼ

11

ン、プロピルベンゼン等の芳香族炭化水素系溶剤などが 工業的に入手可能であり、安全であるため溶剤として好 適であり、これらは単独でも2種以上を混合して用いて もよい。

【0026】更に、本発明の絶縁膜形成用塗布液には、 式(1)で示される化合物の反応性、途布性等の性能を 損なわない範囲で、ラジカル発生剤、非イオン界面活性 剤、フッ素系非イオン界面活性剤、シランカップリング 剤などの添加剤を添加してもよい。ラジカル発生剤とし ては、例えば、t-ブチルパーオキシド、ペンチルパー オキシド、ヘキシルパーオキシド、ラウロイルパーオキ シド、過酸化ベンゾイル、アゾピスイソプチロニトリル 等が挙げられる。非イオン界面活性剤としては、例え ば、オクチルポリエチレンオキシド、デシルポリエチレ ンオキシド、ドデシルポリエチレンオキシド、オクチル ポリプロピレンオキシド、デシルポリプロピレンオキシ ド、ドデシルポリプロピレンオキシド等が挙げられる。 フッ素系非イオン界面活性剤としては、例えば、パーフ ルオルオクチルポリエチレンオキシド、パーフルオルデ シルポリエチレンオキシド、パーフルオルドデシルポリ 20 エチレンオキシド等が挙げられる。シランカップリング 剤としては、例えば、ピニルトリメトキシシラン、アリ ルトリメトキシシラン、ピニルトリエトキシシラン、ア リルトリエトキシシラン、ジピニルジエトキシシラン、 トリビニルエトキシシラン等が挙げられる。また、本発 明の絶縁膜形成用塗布液には、発泡剤を添加してもよ く、発泡剤を添加することにより、多孔質の絶縁膜を得 ることができる。ここで、用いられる発泡剤としては、 例えば、ビニポール、セルラー、ネオセルボン、スパン セル(以上、永和化成製)、ファインプロー(三菱化学 30 製)、ユニフォーム(大塚化学製)等の市販発泡剤、ま たは特開2001-181577号公報に記載の易分解性樹脂など が挙げられる。

【0027】本発明の絶縁膜形成用塗布液は、スピンコーティング法、ローラーコーティング法、ディップコーティング法、スキャン法等の任意の方法により、基板に塗布した後、溶剤を加熱処理で除去することにより絶縁膜を形成することができる。加熱の方法は、特に限定されないが、一般的に使用されているホットプレート加熱、ファーネスを使用した方法、RTP(Rapid Thermal Processor)等によるキセノンランプを使用した光照射加熱等を適用することができる。

【0028】加熱処理によってX¹同士がカップリングし、3次元構造を形成した結果、機械的強度、耐熱性に優れた絶縁膜を形成することが可能となる。加熱処理の温度は、200~450℃が好ましく、より好ましくは250~400℃であり、加熱時間は、通常、1分~10時間である。得られた絶縁膜は、比誘電率2.5以下であることが好ましく、高速演算デパイス用途に有用である。

12

[0029]

【実施例】本発明を実施例に基いてさらに詳細に説明するが、本発明が実施例により限定されるものではないことは言うまでもない。

【0030】製造例1

300ml 4 つロフラスコにアダマンタン2.72g (20mmol) 、 1-プチルプロミド55.3g (400mmol) 及びジフェニルアセチレン14.2g (80mmol) を仕込み、室温攪拌し、溶解させた。次いで、無水塩化アルミニウム0.53gを少量ずつ、1時間かけて添加した。室温で1時間攪拌後、内温を50℃に昇温し、1時間反応させた。冷却後、塩化メチレン200gで希釈し、20mlの濃塩酸を溶解させた氷水200gに投入した。塩酸層を分液後、塩化メチレン層を飽和食塩水洗浄、水洗を行った。塩化メチレン層を20gまで濃縮し、メタノール200gに投入し、析出した結晶をろ過し、50℃/8時間減圧乾燥を行い、ピス(フェニルエチニルフェニル)アダマンタン4.67gを得た。これを固形分が10%になるように溶解した。これを溶液 a とする。

0 【0031】製造例2

200ml 4 つ口フラスコにジプロモアダマンタン5.0g (17m mol)、臭化アルミニウム2.3g(9mmol)及びm-ジプロ モベンゼン100mLを仕込み、60℃で10時間攪拌した。冷 却後、反応液を濃塩酸10gを溶解させた氷水150gに添加 し、攪拌後、水相を除去した。過剰ジブロモベンゼンを 減圧蒸留で除去した後、残さに塩化メチレン100mLを添 加・溶解させ、水及び食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウ ムで乾燥させた。乾燥剤をろ別後、エバポレータで塩化 メチレンを濃縮し、メタノール100mLを加えて攪拌し た。析出した結晶をろ別し、減圧乾燥させた。この結晶 6.0gを200mL4つロフラスコに仕込み、ジクロロビス (トリフェニルホスフィン) パラジウム200mg、トリフ エニルホスフィン400mg、よう化銅(I) 180mg及びトリ エチルアミン100mLを加え、70~80℃まで昇温した。ト リメチルシリルアセチレン6.7gを1時間かけて滴下し、 同温度で4時間反応させた。冷却後、溶媒を留去し、残 渣にジエチルエーテル200mLを加え、不溶塩をろ過し た。ろ液を1N塩酸、飽和食塩水および超純水で洗浄 し、エーテル相を硫酸マグネシウムで乾燥させた。乾燥 40 剤をろ別し、エーテルを留去し、残渣をカラム(固定 相;シリカゲル60、展開液;ヘキサン/塩化メチレ ン) で生成した。主生成物5.9gをメタノール150mL、テ トラヒドロフラン100mLに溶解させ、炭酸カリウム0.5g を加え、室温で4時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残 渣に塩化メチレン200mL、1N塩酸100mLを加え、攪拌 後、塩酸相を除去した。塩化メチレン相を超純水100mL で3回洗浄し、塩化メチレン相から溶媒を留去・減圧乾 燥し、ピス(ジエチニルフェニル)アダマンタン3.2gを 得た。これをアニソールで固形分10%になるように溶 50 解した。これを溶液 b とする。

13

【0032】製造例3

製造例2と同様にピス(ジプロモフェニル)アダマンタ ンを得、この結晶6.0gを200mL4つロフラスコに仕込 み、ジクロロピス(トリフェニルホスフィン)パラジウ ム200mg、トリフェニルホスフィン400mg、よう化銅 (I) 180mg及びトリエチルアミン100mLを加え、70~80 ℃まで昇温した。エチニルベンゼン8.0gを1時間かけて 滴下し、同温度で4時間反応させた。冷却後、溶媒を留 去し、残渣にジエチルエーテル200mLを加え、不溶塩を ろ過した。ろ液を1N塩酸、飽和食塩水および超純水で 10 る。 洗浄し、エーテル相を硫酸マグネシウムで乾燥させた。 乾燥剤をろ別し、エーテルを留去し、残渣をカラム(固 定相;シリカゲル60、展開液;ヘキサン/塩化メチレ ン) で生成した。主生成物にメタノール200mLを加え、 攪拌し、析出した結晶をろ過し、減圧乾燥し、ビス [(ジフェニルエチニル)フェニル]]アダマンタン5. 8gを得た。これをアニソールで固形分10%になるよう

【0033】製造例4

に溶解した。これを溶液cとする。

m-ジブロモベンゼンを1-プロモビフェニルに変えた 20 以外は製造例2と同等の処理を行い、ビス (エチニルビフェニル) アダマンタン0.7gを得た。これをアニソールで固形分10%になるように溶解した。これを溶液dとする。

【0034】製造例5

ジプロモアダマンタンをトリプロモアダマンタンに変えた以外は製造例 2 と同様な処理を行い、トリス(ジエチニルフェニル)アダマンタン4.5gを得た。これをアニソールで固形分 10 %になるように溶解した。これを溶液 e とする。

【0035】製造例6

トリメチルシリルアセチレンをトリメチルシリルアセチレン3.3g、エチニルベンゼン3.5gの混合物に変えた以外は製造例3と同様の処理を行い、ピス[エチニル(フェニルエチニル)フェニル]アダマンタン6.9gを得た。こ*

14

* れをアニソールで固形分10%になるように溶解した。 これを溶液 f とする。

【0036】製造例7

文献 (A. A. Marik et al., J. Polym. Sci. PART A Polym. Ch em., Vol. 30, 1747-1757, 1992) 記載の方法によりトリエチニルアダマンタンを得た。これを固形分10%になるようにアニソールに溶解し、140~150°Cで10時間攪拌し、ポリスチレン換算重量平均分子量4200のポリトリエチニルアダマンタン溶液を得た。これを溶液gとする

【0037】製造例8

ジプロモアダマンタン5.8g(20mmol)、スチレン10.2g(100mmol)、炭酸カリウム10g及び10%パラジウム/カーボン1.0gをジメチルアセトアミド100mLに溶解し、100℃で8時間反応させた。冷却後、反応液をセライトを通じて、減圧濾過した。ろ液に塩化メチレン250mLを加え、2N塩酸100mLで洗浄し、超純水200mLで3回洗浄し、塩化メチレン相を硫酸マグネシウムで乾燥させた。乾燥剤をろ別後、塩化メチレン相を約40mLになるように濃縮し、これをメタノール500mLに滴下した。析出した結晶をろ別し、減圧乾燥を行い、ピススチリルアダマンタン8.5gを得た。これをアニソールで固形分10%になるように溶解した。これを溶液 h とする。

【0038】 実施例1~8

製造例1~8で得られたアニソール溶液を0.2μmフィルターでろ過して塗布液を調整した。得られた塗布液を4インチシリコンウェハーに回転数2000rpmでスピンコートした後、150℃で1分間プリベークを行い、更に、表1に示す条件で窒素雰囲気下、加熱処理した。得られた絶縁膜の比誘電率を水銀プローブ法(日本エス・エス・エム SSM495)で測定した。結果を表1に示す。

[0039]

【表1】

		加熱条件		比誘電率
実施例	溶液	温度	時間	(1 MHz)
1	а	200℃	10min	2. 37
2	Ъ	350℃	30min	2. 80
3	С	350℃	30min	2. 57
4	d	350℃	30min	2. 61
5	е	350℃	30min	2. 48
6	f	400℃	30min	2. 79
7	g	350° C	30min	2. 52
8	h	250℃	60min	2. 60

[0040]

を形成し得る絶縁膜形成用塗布液を提供することが可能

(9)

フロントページの続き

 (51) Int. Cl. 7
 識別記号
 FI
 デーマコード (参考)

 H 0 1 B
 3/44
 J

 H 0 1 L
 21/312
 H 0 1 L
 21/312
 A

F ターム(参考) 4J038 CN001 CR061 GA12 MA07 NA21 PA19 5F058 AC10 AF04 AG01 AH02 5G305 AA07 AA11 AB10 BA09 CA34 DA22